

안녕하세요? 월비스 화학강사 이훈입니다.

62회 화학 총평입니다.

11번은 산염기 문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

ㄱ보기는 산의 해리문제에서 pH 구하는 문제이고 ㄴ, ㄷ보기는 간단한 적정문제입니다.

12번은 반응속도 & 화학평형 문제입니다. 난이도는 (중)~(상)입니다.

타임테이블을 만들어서 양적 관계로부터 반응차수를 구하는 문제입니다. 난이도는 (중)이지만 반응속도 정리가 안된 학생이라면 난이도가 (상)으로 느낄 수 있는 문제입니다.

13번은 용해도 평형문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

공동이온효과를 이용한 용해도 구하는 문제입니다.

14번은 화학평형 문제입니다. 난이도는 (중)~(상)입니다.

타임테이블과 르샤틀리법칙을 이용하면 K_p 를 구할수 있는 문제입니다.

양적관계와 타임테이블이 서툴면 난이도가 (상)으로 느낄수 있는 문제입니다.

15번은 열화학 문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

열화학 파트를 정량분석이 아닌 정성분석으로 출제해서 난이도는 (하)입니다.

16번은 2주기 전자배치 문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

2주기 간단한 주기성을 정리한 학생이라면 굉장히 쉽게 풀수 있는 문제입니다.

17번은 배위화학문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

배위화학에서 가장 기본 문제를 출제했습니다.

18번은 유기화학 문제입니다. 난이도는 (중)입니다.

유기화학 반응을 아닌 명명법을 출제했습니다. 명명법을 정리가 안된 학생이라면 안 풀리는 문제입니다.

19번 루이스구조 & VSEPR 문제입니다. 난이도는 (상)입니다.

문제 자체의 난이도보다는 가능한 조합을 찾는데 있어서 시간이 걸릴수 있는 문제입니다.

20번은 주기성 문제입니다. 난이도는 (하)입니다.

전체적으로 보면 산염기 그리고 반응속도와 화학평형파트에서 예전처럼 킬러 문항으로 출제가 안 되었습니다. 거기다가 유기화학도 IR이라던가 NMR이 아닌 명명법 수준에서 출제를 하였습니다. 즉 킬러문항이 없고 유기화학도 기초 명명법 수준에서 출제하고 열화학파트도 정량분석이 아닌 정성분석으로 출제하다 보니까 난이도가 굉장히 낮아진 것 같습니다.

63회 대비는 제가 작년에도 수업시간에 나누어 준 MD(의치학 전문대학원 기출문제)정도의 문제로 연습하면 충분히 커버가 될것이라고 사료가 되어집니다.